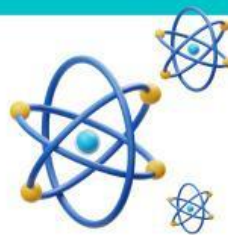


ATOM

Subject:

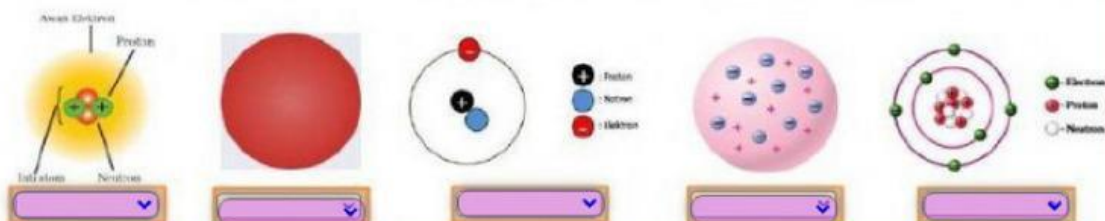
IPA



Teori Atom

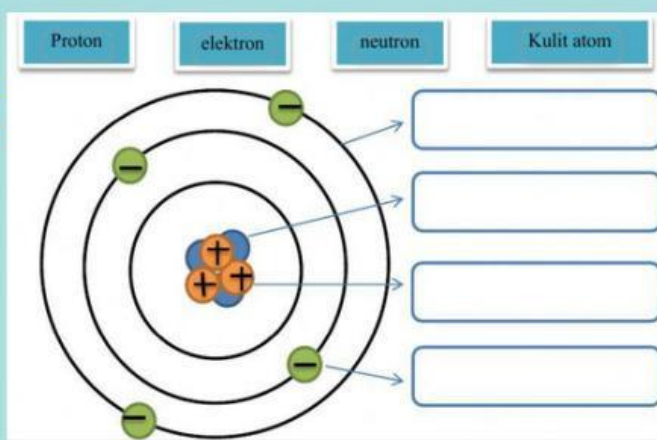


Tentukan nama model atom di bawah ini dengan mengklik tanda panah yang ada dalam kotak!



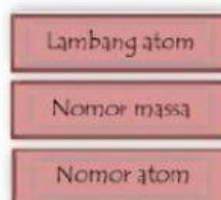
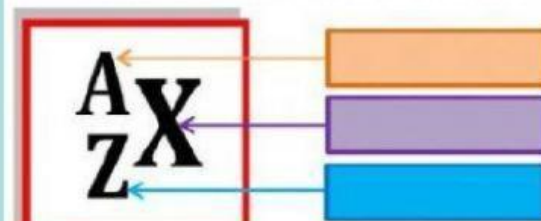
Model Atom

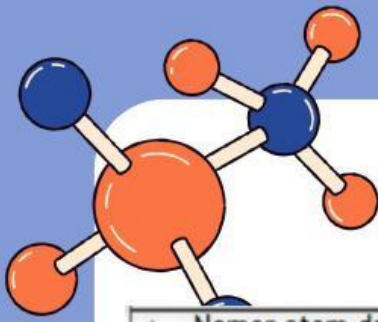
Drag (Seret) kotak biru dan drop (jatuhkan) di kotak yang sesuai



Lambang Atom

Seret kata pada kotak di samping dan letakkan pada kotak kosong yang sesuai!





1. Nomor atom dari ${}^{20}_{10}\text{Ne}$ adalah

16

20

2. Nomor massa dari ${}^{16}_8\text{O}$ adalah

8

14

3. Jumlah proton dari ${}^{40}_{20}\text{Ca}$ adalah

10

27

4. Jumlah neutron dari ${}^{14}_6\text{C}$ adalah

6

22

5. Jumlah neutron dari atom yang memiliki nomor atom 7 dan nomor massa 13 adalah

39

32

6. Suatu atom memiliki jumlah proton 13 dan jumlah neutron 14, maka nomor massa atom tersebut adalah

7. Jumlah neutron dari atom dengan nomor atom 15 dan nomor massa 29 adalah

8. Suatu atom memiliki nomor massa 73 dan jumlah neutron 41, maka jumlah elektron atom tersebut adalah

9. Jumlah elektron yang dimiliki oleh atom dengan nomor massa 89 dan jumlah neutronnya 50 adalah

10. Jumlah neutron pada atom dengan nomor atom 18 dan nomor massa 40 adalah



Amatilah dengan cermat tabel berikut kemudian lengkapilah kolom yang masih kosong dengan teliti

No	Lamba ng Unsur	Nama Unsur	Nomor atom	Nomor massa	Proton	Elektr on	Neutr on
1	$^{23}_{11}\text{Na}$		11	23	11	11	12
2	$^{39}_{19}\text{K}$			39	19		
3	$^{24}_{12}\text{Mg}$		12				12
4	$^{40}_{20}\text{Ca}$			40			20
5	$^{16}_8\text{O}$		8	16			
6	$^{56}_{26}\text{Fe}$		26				30
7	$^{40}_{18}\text{Ar}$				18		22
8	$^{35}_{17}\text{Cl}$		17		17		18
9	$^{27}_{13}\text{Al}$		13	27			
10	$^{197}_{79}\text{Au}$			197	79		